# PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

11-140277

(43) Date of publication of application: 25.05.1999

(51)Int.Cl.

CO8L 63/00 CO8G 59/24

CO8G 59/62 CO8K 3/00 HO1L 23/29

H01L 23/31

(21)Application number: 09-306847

(71)Applicant: SUMITOMO BAKELITE CO LTD

**NEC CORP** 

(22)Date of filing:

10.11.1997

(72)Inventor: IWASAKI SHINICHI

ICHI MASATOSHI KIUCHI YUKIHIRO

# (54) EPOXY RESIN COMPOSITION AND SEMICONDUCTOR DEVICE PRODUCED BY USING THE COMPOSITION

## (57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide an epoxy resin composition for the encapsulation of semiconductor, free from flame-retardant such as a halogen-based compound and antimony trioxide and having excellent flame-retardancy.

SOLUTION: This epoxy resin composition contains (A) a phenolic resin containing 30–100 pts.wt. (based on the total phenolic resin) of a phenolic resin having a novolak structure and containing a biphenyl derivative and/or a naphthalene derivative in the molecule, (B) an epoxy resin containing 30–100 pts.wt. (based on the total epoxy resin) of an epoxy resin having a novolak structure and containing a biphenyl derivative and/or a naphthalene derivative in the molecule, (C) an inorganic filler and (D) a cure accelerator as essential components.

#### LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

10.11.1999

[Date of sending the examiner's decision of

13.08.2002

rejection]

[Kind of final disposal of application other than

the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision 2002-17487

of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's 11.09.2002

decision of rejection]

[Date of extinction of right]

#### (19)日本国特許庁(JP)

# (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

# 特開平11-140277

(43)公開日 平成11年(1999)5月25日

		-		-				<del> </del>
(51) Int.Cl. <sup>6</sup>		識別記号		FΙ				
C08L	63/00			C08L	63/00		В	
							С	
C 0 8 G	59/24			C08G	59/24			
	59/62				59/62			
C08K	3/00			C08K	3/00			
			審查請求	未請求請求	成項の数9	OL	(全 11 頁)	最終頁に続く
(21)出願番号		特願平9-306847		(71)出願	人 000002	141		
					住友べ	ークラ	イト株式会社	
(22)出顧日		平成9年(1997)11月10日					東品川2丁目	5番8号
				(71) 出願				
					日本電	気株式	会社	
							五丁目7番1	<b>F</b>
				(72)発明				
					東京都	品川区	東品川2丁目:	5番8号 住友
							朱式会社内	
				(72)発明者			,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,	
							五丁月7番1号	子 日本電気株
					式会社		_,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,	The state of the s
								最終頁に続く
		<u> </u>						ADDITION TO THE T

# (54) 【発明の名称】 エポキシ樹脂組成物及びこれを用いた半導体装置

# (57)【要約】

【課題】 ハロゲン系、三酸化アンチモン等の難燃剤を含まない難燃性に優れた半導体封止用エポキシ樹脂組成物を提供すること。

【解決手段】 (A)分子中にビフェニル誘導体および /またはナフタレン誘導体を含むノボラック構造のフェ ノール樹脂を総フェノール樹脂量中に30~100重量 部含むフェノール樹脂、(B)分子中にビフェニル誘導 体および/またはナフタレン誘導体を含むノボラック構造のエポキシ樹脂を総エポキシ樹脂量中に30~100 重量部含むエボキシ樹脂、(C)無機充填材、(D)硬 化促進剤を必須成分することを特徴とする半導体封止用 エポキシ樹脂組成物。 (2)

2

#### 【特許請求の範囲】

【請求項1】 (A)分子中にビフェニル誘導体および /またはナフタレン誘導体を含むノボラック構造のフェ ノール樹脂を総フェノール樹脂量中に30~100重量 部含むフェノール樹脂、(B)分子中にビフェニル誘導 体および/またはナフタレン誘導体を含むノボラック構 造のエポキシ樹脂を総エポキシ樹脂量中に30~100 重量部含むエポキシ樹脂、(C)無機充填材、(D)硬 化促進剤を必須成分することを特徴とする半導体封止用\*

1

#### \*エポキシ樹脂組成物。

【請求項2】 総エポキシ樹脂のエポキシ基数に対する総フェノール樹脂のフェノール性水酸基数の比が、1より大きく2以下である請求項1記載の半導体封止用エポキシ樹脂組成物。

【請求項3】 分子中にビフェニル誘導体を含むノボラック構造のフェノール樹脂が式(1)で示される請求項1または2記載の半導体封止用エポキシ樹脂組成物。 【化1】

$$\begin{array}{c}
OH \\
CH_2 \\
\hline
\end{array}$$

$$CH_2 \\
\end{array}$$

$$CH_2 \\$$

$$(1)$$

 $(n = 1 \sim 10)$ 

【請求項4】 分子中にビフェニル誘導体を含むノボラック構造のエポキシ樹脂が式(2)で示される請求項1%

※または2記載の半導体封止用エポキシ樹脂組成物。 【化2】

 $(n = 1 \sim 10)$ 

【請求項5】 分子中にナフタレン誘導体を含むノボラック構造のフェノール樹脂が式(3)で示される請求項★

★1または2記載の半導体封止用エポキシ樹脂組成物。 【化3】

$$\begin{array}{c}
0H \\
CH_2 \\
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
CH_2 \\
\end{array}$$

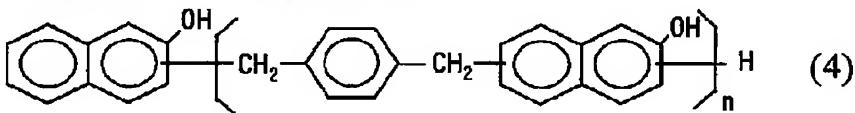
$$\begin{array}{c}
CH_2 \\
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
(3)
\end{array}$$

 $(n = 1 \sim 7)$ 

【請求項6】 分子中にナフタレン誘導体を含むノボラック構造のフェノール樹脂が式(4)で示される請求項☆

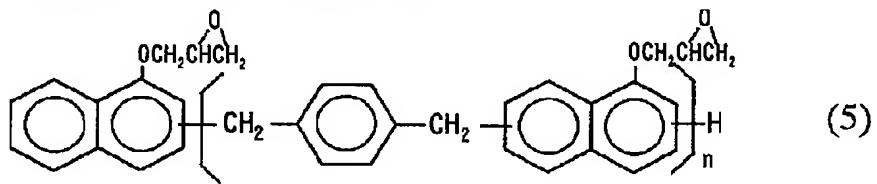
☆1または2記載の半導体封止用エポキシ樹脂組成物。 【化4】



 $(n = 1 \sim 10)$ 

40◆または2記載の半導体封止用エポキシ樹脂組成物。 【化5】

【請求項7】 分子中にナフタレン誘導体を含むノボラック構造のエポキシ樹脂が式(5)で示される請求項1◆



 $(n = 1 \sim 7)$ 

ック構造のエポキシ樹脂が式(6)で示される請求項1

【請求項8】 分子中にナフタレン誘導体を含むノボラ 50 または2記載の半導体封止用エポキシ樹脂組成物。

【化6】

 $OCH_2CHCH_2$   $OCH_2CHCH_2$ 

 $(n = 1 \sim 10)$ 

【請求項9】 請求項1~8記載の半導体封止用エポキシ樹脂組成物を用いて封止してなることを特徴とする半導体装置。

3

# 【発明の詳細な説明】

#### [0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、難燃性および信頼性に優れた半導体封止用エポキシ樹脂組成物及びこれを用いた半導体装置に関するものである。

#### [0002]

【従来の技術】従来、ダイオード、トランジスタ、集積 回路等の電子部品は、主にエポキシ樹脂組成物で封止さ れている。このエポキシ樹脂組成物中には、難燃性を確 20 保するために難燃剤としてハロゲン系難燃剤と三酸化ア ンチモンが配合されている。ところが、環境・衛生の点 からハロゲン系難燃剤、三酸化アンチモンを使用しない 難燃性に優れたエポキシ樹脂組成物の開発が要求されて いる。との要求に対して、水酸化アルミニウムや水酸化 マグネシウム等の水酸化物、硼素系化合物が検討されて きたが、多量に配合しないと難燃性の効果が発現しな い、不純物が多く耐湿性に問題があることから実用化さ れていない。また赤燐系の難燃剤は少量の添加で効果が ありエポキシ樹脂組成物の難燃化に有用であるが、赤燐 30 は微量の水分と反応しフォスフィンや腐食性の燐酸を生 じるため、耐湿性に問題があり耐湿性に対する要求が極 めて厳しい半導体封止用エポキシ樹脂組成物には使用で きない。このため、赤燐粒子を水酸化アルミニウム、金 属酸化物、その他無機化合物、熱硬化性樹脂等の有機化 合物で被覆し、赤燐の安定化をはかっているが、依然耐 湿性に問題があり、難燃性・耐湿性が両立するハロゲン 系難燃剤、三酸化アンチモンを使用しないエポキシ樹脂 組成物がないのが実状である。

#### [0003]

【発明が解決しようとする課題】本発明は、この様な問題に対して、難燃剤を一切使用することなく難燃性および信頼性に優れた半導体封止用エポキシ樹脂組成物及びそれを用いた半導体装置を提供するものである。

## [0004]

【課題を解決するための手段】本発明は、上記の課題を解決すべく鋭意研究を重ねた結果、特定のエポキシ樹脂、特定のフェノール樹脂を適用すれば難燃剤を使用せずに難燃性および信頼性に優れる半導体封止用エポキシ樹脂組成物が得られることを見いだした。また反応性を 50

制御すればさらに難燃性がレベルアップすることも見い だし本発明を完成するに至った。即ち本発明は、(A) 分子中にビフェニル誘導体および/またはナフタレン誘 導体を含むノボラック構造のフェノール樹脂を総フェノ ール樹脂量中に30~100重量部含むフェノール樹 脂、(B)分子中にビフェニル誘導体および/またはナ フタレン誘導体を含むノボラック構造のエポキシ樹脂を 総エポキシ樹脂量中に30~100重量部含むエポキシ 樹脂、(C)無機充填材、(D)硬化促進剤を必須成分 することを特徴とする半導体封止用エポキシ樹脂組成物 である。本発明の半導体封止用エポキシ樹脂組成物は総 エポキシ樹脂のエポキシ基数に対する総フェノール樹脂 のフェノール性水酸基数の比が、1より大きく2以下で あればなお好ましい。本発明は、これらの樹脂組成物に より半導体素子が封止されてなる樹脂封止型半導体装置 をも提供する。

## [0006]

【発明の実施の形態】本発明はエポキシ樹脂組成物にお いて、特定のフェノール樹脂との特定のエポキシ樹脂の 組み合わせが難燃性、信頼性に優れることをみいだし た。また反応性を制御することにより難燃性がさらに向 上することを見いだした。本発明のフェノール樹脂とは 分子中にビフェニル誘導体および/またはナフタレン誘 導体を含むノボラック構造のフェノール樹脂のととであ り、エポキシ樹脂とは分子中にビフェニル誘導体および **/またはナフタレン誘導体を含むノボラック構造のこと** であり、フェノール樹脂、エポキシ樹脂の分子中にビフ ェニル誘導体やナフタレン誘導体などの芳香族環を含有 するものである。フェノール樹脂およびエポキシ樹脂に ビフェニル誘導体やナフタレン誘導体のような芳香族環 が含まれると分子間の結合間エネルギーが大きくなり燃 焼による分解が起こりにくくなり難燃性が発現する。フ 40 ェノール樹脂あるいはエポキシ樹脂の分子中に芳香族環 数は多い方すなわちナフタレンよりアントラセンの方が 燃えにくくなり難燃性は向上するが、軟化点が高くなり すぎ流動性の問題があり、ビフェニル誘導体、ナフタレ ン誘導体が難燃性と流動性のバランスが良く最適であ る。また、反応性を制御することによりさらに難燃性を 向上させることができる。即ちに総エボキシ樹脂のエボ キシ基数に対する総フェノール樹脂のフェノール性水酸 基数の比を1より大きくすると難燃性がさらに向上す る。これは、樹脂組成物中にエポキシ基と反応せずに余 った水酸基が存在しており、樹脂組成物の硬化物を燃焼

させる際、残余の水酸基同士の脱水熱分解による吸熱反 応が起こるためである。総エボキシ樹脂のエポキシ基数 に対する総フェノール樹脂のフェノール性水酸基数の比 は2以下が好ましく、2を越えると反応性が極端に低下 する。さらに好ましくは1.1以上、1.5以下であ る。汎用のフェノール樹脂(フェノールノボラック)と エポキシ樹脂(オルソクレゾールノボラック型エポキ シ)の組み合わせでは、総エポキシ樹脂のエポキシ基数 に対して総フェノール樹脂のフェノール性水酸基数の比 を大きくしていくと吸水率が大きくなり耐湿信頼性は低 10 下する傾向にある。しかしながら、本発明のフェノール 樹脂とエポキシ樹脂との組み合わせにおいては、吸水率 の大幅な増加はみられず耐湿信頼性の低下も認められな い。これは、本発明のフェノール樹脂、エポキシ樹脂が 疎水性の芳香族環を有していることと、架橋間距離が汎 用のフェノール樹脂(フェノールノボラック)とエポキ シ樹脂(オルソクレゾールノボラック型エポキシ)と比 較して大きいために吸水率の大幅な増加は認められない と考えられる。

【0007】本発明のフェノール樹脂とは分子中にビフ 20 ェニル誘導体および/またはナフタレン誘導体を含むノ ボラック構造のフェノール樹脂のことであり、具体的に はビフェニル誘導体を含むノボラック構造のフェノール 樹脂は式(1)に示される。式(1)で示されるフェノ ール樹脂は、フェノールとビスメチレンビフェノール類 をフリーデル・クラフツ・アルキル化反応により得られ る樹脂である。式(1)のnは1~10であり、nが1 1以上の重量比率が大きくなると、樹脂粘度が高くなり 過ぎ流動性が低下する。難燃性の特性を発現させるに は、式(1)で示されるフェノール樹脂を総フェノール 30 樹脂量中に30重量%以上、好ましくは50重量%以上 配合することが望ましい。30重量%未満であると難燃 性が不十分である。具体的なナフタレン誘導体を含むノ ボラック構造のフェノール樹脂は式(3)、式(4)で **示されそれぞれ α – ナフトール、および β – ナフトール** をベースとしている。式(3)のnは1~7であり、n が8以上の重量比率が大きくなると、樹脂粘度が高くな り過ぎ流動性が低下する。難燃性の特性を発現させるに は、式(3)で示されるフェノール樹脂を総フェノール 樹脂量中に30重量%以上、好ましくは50重量%以上 40 配合することが望ましい。30重量%未満であると難燃 性が不十分である。式(4)のnは1~10であり、n が11以上の重量比率が大きくなると、樹脂粘度が高く なり過ぎ流動性が低下する。難燃性の特性を発現させる には、式(4)で示されるフェノール樹脂を総フェノー ル樹脂量中に30重量%以上、好ましくは50重量%以 上配合することが望ましい。30重量%未満であると難 燃性が不十分である。本発明でのフェノール樹脂以外 に、他のフェノール樹脂を併用することができ、1分子 中に2個以上のフェノール性水酸基を有するものを用い 50

れば良い。例えば、フェノールノボラック樹脂、クレゾールノボラック樹脂、ジシクロペンタジエン変性フェノール樹脂、キシリレン変性フェノール樹脂、テルペン変性フェノール樹脂、トリフェノールメタン型ノボラック樹脂等が挙げられる。本発明のエポキシ樹脂とは分子中にビフェニル誘導体および/またはナフタレン誘導体を含むノボラック構造のエポキシ樹脂のことであり、具体的にはビフェニル誘導体を含むノボラック構造のエポキシ樹脂は式(1)のフェノール樹脂をグリシジルエーテル化させて得られ、式(2)で示される。

【0008】式(2)のnは1~10であり、nが11

以上の重量比率が大きくなると、樹脂粘度が高くなり過 ぎ流動性が低下する。難燃性の特性を発現させるには、 式(2)で示されるエポキシ樹脂を総エポキシ樹脂に中 に30重量%以上、好ましくは50重量%以上配合する ことが望ましい。30重量%未満であると難燃性が不十 分である。具体的なナフタレン誘導体を含むノボラック 構造のエポキシ樹脂は式(3)、式(4)のそれぞれの フェノール樹脂をグリシジルエーテル化させて得られ、 式(5)、式(6)で示される。式(5)のnは1~7 であり、 n が 8 以上の重量比率が大きくなると、樹脂粘 度が高くなり過ぎ流動性が低下する。難燃性の特性を発 現させるには、式(5)で示されるエポキシ樹脂を総エ ポキシ樹脂量中に30重量%以上、好ましくは50重量 %以上配合することが望ましい。30重量%未満である と難燃性が不十分である。式(6)のnは1~10であ り、nが11以上の重量比率が大きくなると、樹脂粘度 が高くなり過ぎ流動性が低下する。難燃性の特性を発現 させるには、式(6)で示されるエポキシ樹脂を総エポ キシ樹脂量中に30重量%以上、好ましくは50重量% 以上配合することが望ましい。30重量%未満であると 難燃性が不十分である。本発明でのエポキシ樹脂以外 に、他のエポキシ樹脂を併用する場合は1分子中にエポ キシ基を2個以上有するものを用いれば良い。例えば、 ビフェニル型エポキシ樹脂、ヒドロキノン型エポキシ樹 脂、スチルベン型エポキシ樹脂、ビスフェノール型エポ キシ樹脂、フェノールノボラック型エポキシ樹脂、クレ ゾールノボラック型エポキシ樹脂、トリフェノールメタ ン型エポキシ樹脂、アルキル変性トリフェノールメタン 型エポキシ樹脂、トリアジン核含有エポキシ樹脂、ジシ クロペンタジエン変性フェノール型エポキシ樹脂等が挙 げられる。

【0009】本発明に用いる硬化促進剤としては、エポキシ基とフェノール性水酸基との硬化反応を促進させるものであればよく、一般に封止材料に使用されているものを広く使用することができる。例えば、1,8-ジアザビシクロ(5,4,0)ウンデセン-7、トリフェニルホスフィン、2-メチルイミダゾール等が挙げられ、これらは単独でも混合して用いても差し支えない。

【0010】本発明に用いる無機充填材としては、一般

(5)

8

に封止材料に使用されているものを広く使用することができ、例えば、溶融シリカ粉末、結晶シリカ粉末、アルミナ、窒化珪素等が挙げられ、これらは単独でも混合して用いても差し支えない。これら無機充填材の配合量としては、成形性と信頼性のバランスから全樹脂組成物中に70~95重量%含有することが好ましい。70重量%未満だと難燃性が得られず、95重量%を越えると成形性の問題が生じ好ましくない。

【0011】本発明の樹脂組成物は、(A)~(D)成分の他、必要に応じてカーボンブラック等の着色剤、γ 10 -グリシドキシプロピルトリメトキシシラン等のカップリング剤、シリコーンオイル、シリコーンゴム等の低応力成分、天然ワックス、合成ワックス、高級脂肪酸及びその金属塩類もしくはパラフィン等の離型剤、酸化防止剤等の各種添加剤を適宜配合しても差し支えない。本発明の樹脂組成物は、(A)~(D)成分、およびその他の添加剤等をミキサーを用いて常温混合し、ロール、押出機等の混練機で混練し、冷却後粉砕して得られる。本\*

\*発明の樹脂組成物を用いて、半導体等の電子部品を封止し、樹脂封止型半導体装置を製造するには、トランスファーモールド、コンプレッションモールド、インジェクションモールド等、従来からの公知の手法で成形硬化すればよい。これらの樹脂組成物は、電気部品或いは電子部品であるトランジスタ、集積回路等の被覆、絶縁、封止等に適用することができる。また、電気部品、電子部品以外の通常の成型品にも有効であり適用することができる。

#### 10 [0013]

【実施例】以下に本発明の実施例を示すが、本発明はこれに限定されるものではない。実施例及び比較例で用いたエポキシ樹脂、フェノール樹脂の略号及び構造を、まとめて以下に示す。

・フェノール樹脂1:式(1)で示されるフェノール樹脂(水酸基当量199g/eq)

【化7】

$$\begin{array}{c}
OH \\
CH_2 \\
\end{array}$$

$$CH_2 \\
\end{array}$$

$$CH_2 \\$$

$$(1)$$

【0014】・フェノール樹脂2:式(3)で示される ※【化8】フェノール樹脂(水酸基当量:210g/eq) ※

$$\bigcirc H + CH_2 + \bigcirc H$$

$$(3)$$

【0015】・フェノール樹脂3:式(4)で示される ★【化9】

フェノール樹脂(水酸基当量:210g/eq) ★

$$\bigcirc OH \longrightarrow CH_2 \longrightarrow CH_2 \longrightarrow OH \longrightarrow H$$
 (4)

【0016】・フェノール樹脂4:式(7)で示される ☆【化10】 フェノール樹脂(水酸基当量175g/eg) ☆

$$OH$$

$$CH_2$$

$$CH_2$$

$$OH$$

$$CH_2$$

$$H$$

$$(7)$$

【0017】・フェノール樹脂5:式(8)で示される 【化11】 フェノール樹脂(水酸基当量:97g/eq)

(8)

【0018】・エポキシ樹脂1:式(2)で示される構 \*/eq) 造を主成分とするエポキシ樹脂(エポキシ当量274g\* 【化12】

$$OCH_2CHCH_2$$

(6)

【0019】・エポキシ樹脂2:式(5)で示される構 ※/eq) 造を主成分とするエポキシ樹脂(エポキシ当量270g※ 【化13】

【0020】・エポキシ樹脂3:式(6)で示される構 ★/eq) 造を主成分とするエポキシ樹脂(エポキシ当量270g★ 【化14】

【0021】・エポキシ樹脂4:式(9)で示される構 ☆/eq) 造を主成分とするエポキシ樹脂(エポキシ当量190g☆ 【化15】

$$\begin{array}{c}
\text{CH}_{2}\text{CHCH}_{2}0 \\
\text{CH}_{3}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
\text{CH}_{3}\\
\text{CH}_{2}\text{CHCH}_{2}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
\text{CH}_{3}\\
\text{CH}_{3}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
\text{CH}_{3}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
\text{CH}_{3}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
\text{CH}_{3}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
\text{CH}_{3}
\end{array}$$

【0022】・エポキシ樹脂5:式(10)4,4'-ビス(2,3-エポキシプロポキシ)-3,3',5,5'-テトラメチルスチルベンを主成分とする樹脂60重量%と式(11)4,4'-ビス(2,3-エポキシプロポキシ)-5-ターシャリブチル

40 -2,3',5'-トリメチルスチルベンを主成分とする樹脂4 0重量%の混合物(エポキシ当量210g/eq) 【化16】

$$\begin{array}{c} \text{CH}_{2}\text{CH}_{2}\text{C} \\ \text{CH}_{2}\text{C} \\ \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{4} \\ \text{CH}_{5} \\ \text{CH}_{5} \\ \text{CH}_{5} \\ \text{CH}_{5} \\ \text{CH}_{6} \\ \text{CH}_{7} \\ \text{CH}_{7} \\ \text{CH}_{8} \\ \text{CH}_$$

$$\begin{array}{c}
\text{CH}_{3} \\
\text{CH}_{3} \\
\text{CH}_{2} \\
\text{CH}_{2} \\
\text{CH}_{2}
\end{array}$$

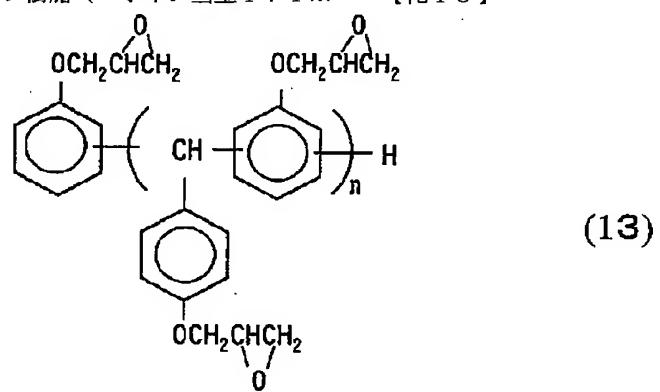
$$\begin{array}{c}
\text{CH}_{3} \\
\text{CH}_{2} \\
\text{CH}_{2}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
\text{CH}_{3} \\
\text{CH}_{3}
\end{array}$$

【0023】・エポキシ樹脂6:式(12)で示される \*【化17】 エポキシ樹脂(エポキシ当量196g/е q)

$$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{CHCH}_2\text{O} \\ \text{O} \\ \text{CH-CH} \\ \text{CH-CH} \\ \text{O} \\ \text{CH}_2\text{CHCH}_2\text{O} \\ \text{O} \\ \text{O}$$

【0024】・エポキシ樹脂7:式(13)で示される %g/eq) 構造を主成分とするエポキシ樹脂(エポキシ当量171※ 【化18】



【0025】なお実施例11、14、比較例1~3、5 ★~15、比較例5~7に用いる溶融球状シリカの平均粒 ~7に用いるフェノールノボラック樹脂の水酸基当量 は、104g/ец、実施例9、10、比較例1~3、 5~7に用いるオルソクレゾールノボラック型エポキシ 樹脂のエポキシ当量は200g/eqである。実施例4★

径22μm、比表面積5.0m²/g である。

[0026] 【実施例】

実施例1

・フェノール樹脂1

123重量部

・エポキシ樹脂1

170重量部

(フェノール性水酸基の数とエポキシ基数との比 1.0)

・溶融破砕シリカ(平均粒径 15μm、比表面積 2.2 m²/g)

13

14

700重量部

2重量部

2重量部

3重量部

・トリフェニルホスフィン ・カーボンブラック

・カルナバワックス

スファー成形機にて175°C、70kg/cm²、12 \* を実施した。評価結果を表1に示す。

を常温でスーパーミキサーを用いて混合し、70~10 \* 0秒の成形条件で難燃性試験用試験片を作製した。ま 0°Cでロール混練し、冷却後粉砕して樹脂組成物とし た、耐湿試験用として3.0×3.5mmのチップを1 た。得られた樹脂組成物をタブレット化し、低圧トラン 6 p D I P に封止した。下記の難燃性試験、耐湿信頼性

難燃性試験: UL-94垂直試験(試料厚さ1.6mm)

難燃性 (V-0)の判定: Fmax 10秒以内

50秒以内  $\Sigma F$ 

但し、ΣF:フレーミング時間の合計(秒)

Fmax:フレーミング時間の最大値(秒)

カー試験(125℃、100RH%)をおこない、回路 のオープン不良を測定した。耐湿性をプレッシャークッ カー試験での不良発生時間とした。

【0027】実施例2~15、比較例1~7

耐湿性試験:封止したテスト用素子をプレッシャークッ 表1、表2の配合に従い、実施例1と同様にして樹脂組 成物を作製し、実施例1と同様に評価した。評価結果を 表1、表2、表3に示す

[0028]

【表1】

	1	.5											( - )													.6
		80	1.25		30	3	2.6	200		17	2		9.7	20					840	2	2	177	N-0	25	7	380
		-	1.25	40			JU V	2		37	2				15	22			840	2	2	က	0-1	15	٩	400
		9	1.25	37		37				UP	2	30	3						840	2	2	က	0-A	0	P	400
		25	1.25	37	37					97	300								840	2	2	3	0-A	5,	63	400
张 —	実施例	4	1.25	26						26									840	2	2	3	N-0	_	2	400
		3	1.5	152						141								700		2	2	3	۸-0	25	4	350
		2	1.1	130						163								700		2	2	3	Λ-0	35	9	400
		-		123						170								700		2	2	3	0-A	42	7	400
		-	/エノール圧水酸墨の敵と球・シ悪数との比	<b>\ -</b>	<b>\.</b>  -	<b>ዺ</b> ŀ	ノエノールが対信々	71/一小樹脂5	<u> </u>	- L	#-	L本 キン耐脂3	#	14 4シ徳/脂5	 -	17/1830日 / 1867// - 11-1-1-1841	カアノンソノ ーカノル フックシュエル キンイ町の日 ※10147年・111	心理をエソルの理論は、	2 1	5	ムー・ナンレック	バルンハンツク人	英臣/杰 1注	- 1	- ma x	

【0029】 【表2】

				表2				
				果施例				1
	6	10		12	13	14	15	_7
- が性水酸基の数とは、 や基数との比	1.25	1. 25	1.25	1.25	1.25	1.25	1,25	
			33	43	08	31	21	
一小樹脂2	40							
2一件表別信3		<b>7</b> 8				_		
一小樹脂4	40		10.4					
- 小樹脂5		32		43			39	
一ルノボーラックを引指			38			31	;	
<b>- 沙樹脂1</b>	25		44	34	37	73	33	
キシ樹脂2		45						
卡>樹脂3								
<b>卡沙樹脂</b> 4	54				37	18		
+>樹脂5		<b>4</b> 4					09	
+>樹脂6						,		
對脂7				ဇာ				
	54		44					
<b>S融破砕</b> 训								
<b>容融球状</b> 训	840	840	840	840	840	840	840	
フェニルホスフィン	2	2	2	2	7	2	2	
-ボンブラック	2	2	7	2	2	2	2	
ルナバワックス	3	3	က	3	3	3	دت	
難燃性	0-A	0-A	0-A	0-1	0-A	0-A	0-A	
	30	30	32	33	01	25	45	
Fmax	<b>&amp;</b>	œ	9	1	83	9	8	1
定性	370	370	350	380	400	400	400	8

【0030】 【表3】

20

				淑3			
				比較例			
54	-	2	သ	4	5	9	_
<u> </u>	1.0	1.5	2.0	1.0	1.0	1.5	1.5
				27			14
加4				110			
ノエノールノホーフックも可用	101	129	151		53	29	55
1.4 十分图用				31			17
/何脂?				125			
オルソクレゾ ールノホ ラック型1本 キシ砂脂	192	164	142		100	98	29
治劑破砕沙力	700	200	200	700			
<b>必顧祭大沙</b>					840	840	840
FA147	2	2	2	7	2	2	2
カーボンフック	2	2	2	2	2	2	~
カルナハンックス	~	crə	63	62	C	က	ന
難厥性	全焼	全焼	全焼	全焼	l-A	1-1	<u>-</u> \
トント					80	70	9
ト n a X					25	20	15
	400	260	180	400	400	280	300
30	2(			10			

19

\* [0031]

【発明の効果】本発明のハロゲン系、三酸化アンチモン 等の難燃剤を含まない樹脂組成物で封止された半導体装 置は難燃性に優れている。

10

20

30

フロントページの続き

(51)Int.Cl.<sup>6</sup>

識別記号

F I

H O 1 L 23/30

R

(72)発明者 木内 幸浩

H 0 1 L 23/29

東京都港区芝五丁目7番1号 日本電気株

式会社内

23/31

【公報種別】特許法第17条の2の規定による補正の掲載 【部門区分】第3部門第3区分

【発行日】平成13年3月13日(2001.3.13)

【公開番号】特開平11-140277

【公開日】平成11年5月25日(1999.5.25)

【年通号数】公開特許公報11-1403

【出願番号】特願平9-306847

【国際特許分類第7版】

C08L 63/00

C08G 59/24

59/62

C08K 3/00

H01L 23/29

23/31

[FI]

C08L 63/00 B

C

C08G 59/24

59/62

C08K 3/00

H01L 23/30 R

## 【手続補正書】

【提出日】平成11年11月10日(1999.11. 10)

#### 【手続補正1】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】請求項1

【補正方法】変更

#### 【補正内容】

【請求項1】 (A)分子中にビフェニル誘導体および /またはナフタレン誘導体を含むノボラック構造のフェ ノール樹脂を総フェノール樹脂量中に30~100重量 %含むフェノール樹脂、(B)分子中にビフェニル誘導 体および/またはナフタレン誘導体を含むノボラック構 造のエポキシ樹脂を総エポキシ樹脂量中に30~100 重量%含むエポキシ樹脂、(C)無機充填材、(D)硬 化促進剤を必須成分とし、且つ難燃剤を無配合とすることを特徴とする半導体封止用エポキシ樹脂組成物。

#### 【手続補正2】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】請求項9

【補正方法】変更

#### 【補正内容】

【請求項9】 請求項1~8<u>のいずれか1項に</u>記載の半 導体封止用エポキシ樹脂組成物を用いて<u>電子部品を</u>封止 してなることを特徴とする半導体装置。

【手続補正3】

【補正対象書類名】明細書 【補正対象項目名】0004 【補正方法】変更 【補正内容】

[0004]

【課題を解決するための手段】本発明は、上記の課題を 解決すべく鋭意研究を重ねた結果、特定のエポキシ樹 脂、特定のフェノール樹脂を適用すれば難燃剤を使用せ ずに難燃性および信頼性に優れる半導体封止用エポキシ 樹脂組成物が得られることを見いだした。また反応性を 制御すればさらに難燃性がレベルアップすることも見い だし本発明を完成するに至った。即ち本発明は、(A) 分子中にビフェニル誘導体および/またはナフタレン誘 導体を含むノボラック構造のフェノール樹脂を総フェノ ール樹脂量中に30~100重量%含むフェノール樹 脂、(B)分子中にビフェニル誘導体および/またはナ フタレン誘導体を含むノボラック構造のエポキシ樹脂を 総エポキシ樹脂量中に30~100重量%含むエポキシ 樹脂、(C)無機充填材、(D)硬化促進剤を必須成分 とし、且つ難燃剤を無配合とすることを特徴とする半導 体封止用エポキシ樹脂組成物である。本発明の半導体封 止用エポキシ樹脂組成物は総エポキシ樹脂のエポキシ基 数に対する総フェノール樹脂のフェノール性水酸基数の 比が、1より大きく2以下であればなお好ましい。本発 明は、これらの樹脂組成物により半導体素子が封止され

てなる樹脂封止型半導体装置をも提供する。

【手続補正4】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0006

【補正方法】変更

【補正内容】

[0006]

【発明の実施の形態】本発明はエポキシ樹脂組成物にお いて、特定のフェノール樹脂と特定のエポキシ樹脂の組 み合わせが難燃性、信頼性に優れることをみいだした。 また反応性を制御することにより難燃性がさらに向上す るととを見いだした。本発明のフェノール樹脂とは分子 中にビフェニル誘導体および/またはナフタレン誘導体 を含むノボラック構造のフェノール樹脂のことであり、 エポキシ樹脂とは分子中にビフェニル誘導体および/ま たはナフタレン誘導体を含むノボラック構造のエポキシ 樹脂のととであり、フェノール樹脂、エポキシ樹脂の分 子中にビフェニル誘導体やナフタレン誘導体などの芳香 族環を含有するものである。フェノール樹脂およびエポ キシ樹脂にビフェニル誘導体やナフタレン誘導体のよう な芳香族環が含まれると分子間の結合間エネルギーが大 きくなり燃焼による分解が起こりにくくなり難燃性が発 現する。フェノール樹脂あるいはエポキシ樹脂の分子中 の芳香族環数は多い方すなわちナフタレンよりアントラ センの方が燃えにくくなり難燃性は向上するが、軟化点 が高くなりすぎ流動性の問題があり、ビフェニル誘導

体、ナフタレン誘導体が難燃性と流動性のバランスが良 く最適である。また、反応性を制御することによりさら に難燃性を向上させることができる。即ち、総エポキシ 樹脂のエポキシ基数に対する総フェノール樹脂のフェノ ール性水酸基数の比を1より大きくすると難燃性がさら に向上する。これは、樹脂組成物中にエポキシ基と反応 せずに余った水酸基が存在しており、樹脂組成物の硬化 物を燃焼させる際、残余の水酸基同士の脱水熱分解によ る吸熱反応が起とるためである。総エポキシ樹脂のエポ キシ基数に対する総フェノール樹脂のフェノール性水酸 基数の比は2以下が好ましく、2を越えると反応性が極 端に低下する。さらに好ましくは1.1以上、1.5以 下である。汎用のフェノール樹脂(フェノールノボラッ ク)とエポキシ樹脂(オルソクレゾールノボラック型エ ポキシ)の組み合わせでは、総エポキシ樹脂のエポキシ 基数に対して総フェノール樹脂のフェノール性水酸基数 の比を大きくしていくと吸水率が大きくなり耐湿信頼性 は低下する傾向にある。しかしながら、本発明のフェノ ール樹脂とエポキシ樹脂との組み合わせにおいては、吸 水率の大幅な増加はみられず耐湿信頼性の低下も認めら れない。これは、本発明のフェノール樹脂、エポキシ樹 脂が疎水性の芳香族環を有していることと、架橋間距離 が汎用のフェノール樹脂(フェノールノボラック)とエ ポキシ樹脂(オルソクレゾールノボラック型エポキシ) と比較して大きいために吸水率の大幅な増加は認められ ないと考えられる。